JP63066860A Page 1 of 1

Original document

METHANOL FUEL CELL

Publication JP63066860 (A)

number:

Publication date: 1988-03-25

Inventor(s): KURODA OSAMU; OGAWA TOSHIO; EBARA KATSUYA; TAKAHASHI

SANKICHI; KOIKE SEIJI

Applicant(s): HITACHI LTD

Classification:

- international: H01M8/04; H01M8/06; H01M8/04; H01M8/06; (IPC1-7): H01M8/04;

H01M8/06

- European: <u>H01M8/04C2E2</u>; <u>H01M8/04C4</u>

Application JI

JP19860212314 19860909

number:

Priority number JP19860212314 19860909

(s):

View INPADOC patent family

View list of citing documents

Abstract of JP 63066860 (A)

PURPOSE:To make the supply of water from the outside of a cell unnecessary by installing a heat exchanger into which exhaust gas of oxygen containing gas supplied to a cathode is introduced and in which water vapor in the exhaust gas is cooled and condensed, and a circulator by which condensed water is circulated to an anolyte. CONSTITUTION:When liquid level is lower than a specified value, a control signal from a liquid level sensor 8 is sent to a passage valve 10 and a passage valve 9. The passage valve 9 is opened by a signal S1 from the sensor 8, and the air is supplied to a cell stack 1 by the operation of a blower 4 through a heat exchanger 6. The air passed through the cell stack 1 is exhausted as exhaust gas. The exhaust gas containing a large volume of water vapor passes through the heat exchanger 6 through the passage valve 9 since the passage valve 10 is closed, then the gas is exhausted to the outside of the cell. In the heat exchanger, heat exchange is performed between the exhaust gas and the air, and a large volume of water vapor in the exhaust gas is condensed as condensed water 30, and the condensed water is supplied to an anolyte tank 2 through a pipeline 7. When the liquid level in the tank 2 reaches a specified value, the recovery of the condensed water is stopped.



19 日本国特許庁(JP)

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭63-66860

@Int.Cl.4

識別記号

庁内整理番号

④公開 昭和63年(1988)3月25日

H 01 M 8/04

J - 7623-5H L - 7623-5H

8/06

L-7623-5H W-7623-5H 審査請求 オ

審査請求 未請求 発明の数 1 (全 7頁)

国発明の名称 メタノール燃料電池

②特 願 昭61-212314

②出 願 昭61(1986)9月9日

⑫発 明 者 黒 田 修

茨城県日立市久慈町4026番地 株式会社日立製作所日立研

究所内

電発明者 小川 敏雄

茨城県日立市久慈町4026番地 株式会社日立製作所日立研

究所内

⑫発 明 者 江 原 勝 也

茨城県日立市久慈町4026番地 株式会社日立製作所日立研

究所内

⑫発 明 者 高 橋 燦 吉

茨城県日立市久慈町4026番地 株式会社日立製作所日立研

究所内

句出 願 人 株式会社日立製作所

東京都千代田区神田駿河台4丁目6番地

郊代理人 弁理士 鵜沼 辰之最終頁に続く

明 和 書

1. 発明の名称 メタノール燃料電池

2. 特許請求の範囲

1. 電解質を挟持して相対向するカーソド及びア ノードからなる単位電池をセパレータを介して 複数個積層してなる燃料電池スタツクと、

前記アノードにアノライトを供給するアノライト供給装置と、

前記カソードに酸素含有ガスを供給するガス 供給装置とからなるメタノール燃料電池におい て、

前記カソードに供給された酸素含有ガスの排ガスが導入され、該排ガス中の水蒸気分を冷却して凝集する熱交換器と、

該凝集水を前記アノライトに選流する選流装置とを備えてなることを特徴とするメタノール 燃料電池。

2. 特許請求の範囲第1項において、前記カソードからの排ガスからの水蒸気分を冷却するのは、

当該排ガスと前記カソードに供給される酸素含有ガスとの間で熱交換を行うことにより冷却するものであることを特徴とするメタノール燃料 電池。

- 3.特許請求の範囲第1項において、アノライト タンク中に被レベルセンサを設け、所定の被レ ベルになつたときに、カソードからの排ガスを 燃交換器に導入する上流側で排出し、所定の被 レベル以下になつたときに、カソードからの排 ガスを熱交換器に導入するようにしたことを特 徴とするメタノール燃料電池。
- 4. 特許請求の範囲第1項において、熱交換器を アノライトタンクより高い位置におき、凝縮水 のアノライトタンクへの補給をヘツド差で行う ことを特徴とするメタノール燃料電池。
- 3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は、メタノール燃料電池に関し、特に、 メタノールを燃料とし、硫酸水溶液等の酸性電解 質を用いる発電システムに利用される。

〔従来の技術〕

従来、この問題に対しては、特開昭56-93268 号に見られるが如く、燃料供給系に関する従来例が存在する。

次にメタノール燃料電池の構成及び作用について説明する。

メタノール燃料電池では、アノード(燃料極), 電解度(悶イオン交換膜と硫酸),カソード(酸

の反応が生じており、電子が過剰となつている。 逆に空気極 (カソード) では、

6 H++3 \angle 2 O ²+6 e $\xrightarrow{}$ → 3 H ₂ O ··· (2) の反応が生じており、電子が不足し、アノードとカソードを外部回路で接続すると電子の流れが生じて電力を取りだすことができる。

結局全反応は、

 $C H_{3}O H + H_{2}O + 3 / 2 O_{2} \rightarrow C O_{2} + 3 H_{2}O$

... (3)

の反応が生じるものである。

〔発明が解決しようとする問題点〕

しかし、実際には、反応に関与せず系外に排出 される水があり、またメタノールと空気が燃焼し て水を生成するため、実際の物質収支は複雑であ る。

メタノール燃料電池の運転条件や電池構造及び 電池規模にもよるが、本発明の発明者の検討した ところ、実際の物質収支は次の如くである。

 $C H_3 O H + 4 . 1 H_2 O + 1 . 5 O_2 \rightarrow$

 $CO_2 + 6.1 H_2O$... (4)

化剤)が一単位となつて、単位電池を構成し、この単位電池をセパレータを介して多数積層(単位電池の直列回路を構成)し、燃料電池スタツクが構成される。この電池スタツクにより所定の出力 電圧を得ることができる。

セパレータは、単位電池を電気的に接続するコネクターであるため、導電性材料で構成される。 さらに、セパレータの両面には溝が設けられ、こ の海と電極との間で構成された流路を通じて、アノードには燃料としてのメタノールが、カソードには酸化剤としての空気が、それぞれ供給された。アノードへのメタノールの供給は、アノライトのスタノールの供給は、アノラードへ循環させて行うものである。

上記セパレータでは、隣接する単位電池間での メタノールと空気との混合を防止するようになつ ている。

メタノール極(アノード)では、

 $C H * O H + H * 2 O \rightarrow C O * 2 + 6 H + 6 e^{-}$

... (1)

すなわち、理論的にはメタノールと当モル必要な水は、理論値の4.1 倍も必要である。そのために、電池反応を円滑に進める上で多量の蒸留水の補給を常時しなければならない。

本発明は、かかる問題点を解決するために、電池外からの水の補給を必要としないメタノール燃料電池を提供することを目的とする。

[問題点を解決するための手段]

(作用)

上記本発明の構成によれば、水蒸気を多量に含む空気極からの排ガスを、熱交換器に導びいて冷却して水を回収することができる。この回収した水をアノライトタンクに循環することにより系外からの水の補給が不要となる。

(実施例)

次に本発明にかかるメタノール燃料電池の実施 例について説明する。

第1回に一実施例の構成図を示す。第1回において、カソード及びアノードを有する電池スタツク1が設けられている。アノードにはアノライトタンク2中のアノライトが、ポンプ3を介して供給される配管23が備えられている。この配管23はループ状になつており、内部をアノライトが循環するようになつている。

アノライトとはメタノール、硫酸及び水の混合物である。アノライトタンク2のアノライト液面近傍には液レベルセンサ8が設けられている。 アノライトタンク2には、メタノールタンク24から、メタノールが供給されるようになつている。

ノード)に供給することにより水補給の不要化を 遠成できる。

この具体的な動作について説明する.

凝縮水の回収は、アノライトタンク2中に設けられた液レベルセンサ8によつて行う。すなわち、アノライトタンク中の液量が所定値にあることを液レベルセンサ8で検出する。所定値に水量がある場合は水回収を行わず、所定値以下の水量である場合には水回収を行うものである。

まず被レベルが所定値より低い場合にで説明する。液レベルセンサ8からの制御信号が流路弁9に送られる。流路弁9に送られる。流路弁9に送られる。流路弁9が開放されてい開放されてい開放されてい閉鎖されてい閉鎖されていり、が開放されている。まれ、水回収を行う場合には流路弁12が閉びされている。まれ、流路弁11が開放されている。まれ、カウクターに供給される。電池スタックを通過したの多量の水蒸気を含んだ排ガスとなり、ガス気を含んだ排ガスとの多量の水蒸気を含んだ排ガスとの多量の水蒸気を含んだ排ガスに、この多量の水蒸気を含んだ排ガスに流路

また、電池スタツク1内には、配管25が設けられ、プロワ4により、空気がカソードに供給されるようになつており、反応後は、排ガスとなつて排出されるようになつている。

カソードに導く配管 2 5 は、熱交換器 6 内を通るようになつており、同様にカソードを出た配管 も熱交機器 6 内を通るようになつている。

配管25の電池スタツク下流側で熱交換器6の 上流側には流路弁9が設けられている。また、電池スタツクの上流側で熱交換器6の下流側には同様な流路弁11が設けられている。

配管25には、熱交換器6を迂回する配管26 が接続されている。この配管26の配管25上流 便には、流路升12が設けられている。

流路弁9が設けられている配管25の上流側には、流路弁10を有する配管27が設けられている。

以上のように構成された本実施例にかかるメタ ノール燃料電池では、空気極 (カソード) から排 出される水蒸気から凝集水を回収し、燃料極 (ア

弁10が閉じられているので、流路弁9を介して 熱交換器6内を通過し排ガスとして系外に排出さ れる。熱交換器6内においては排ガスと空気との 間で熱交換が行われ、排ガス中の多量の水蒸気が 凝縮水30となつて熱交換器6内に成生し配管7 を介してアノライトタンク2中に供給される。こ のようにしてアノライトタンク2中の液レベルが 所定量になつた場合に、経縮水の回収を中止する。

次に、凝縮水の回収の中止における動作について説明する。被レベルセンサ8により、アノライトを協力とできた場合には、制御信号S2により流路弁10が開放されるの制御を行うと、電池スタックを通過した排ガスは熱交換器6に供給されることなる。このようと、が系外に排がる。このは、からに推が、電池ないをが行ったない。整交換器6内に凝縮水が生ぜず、したがつてアノライトタンク中に水の供給が行われない。

以上のように流路弁の制御を行うことにより凝 縮水の回収を行うことができる。この凝縮水の回 収にあたつては流路弁の弁開、閉のほかに流路弁 の開度の調整をすることによつて行うこともでき る。すなわち、流路弁10及び流路弁9の開度を 調盤することにより熱交換器6中に導かれる排ガ ス量を所定の量に顕繋することができる。その結 果、凝縮水の量も調整できる故、アノライトタン ク中のアノライト量を所定のものに調整可能であ る。このような弁閲度の調整は次のような場合に 有効である。排ガスの温度(選転状態により変化 する) や熱交換器6の操作温度(冷却温度)に変 動が生じ、凝縮水の生成速度が変動しても、これ と無関係に必要な水を確実に回収することができ る。しかも、制御方法が簡単であり、特に弁の閉 閉及び弁開度の調整により、複雑な機能を有する 機器は不要で信頼性よく水回収を行うことができ

前記の物質収支式からわかるように、メタノール燃料電池の電池反応にはメタノールの約4倍

イトタンク2中へ循環されるようになつている。 アノライト中の水は健池スタツクのアノードペル いて消費され、アノライトタンク2中の液レベル が低下することになる。前述のように本実施 はこの液レベルの低下を液レベルセンサ8で検 はこの液レベルの低下をできる。しか し、凝縮水の回収を行うことができる。しかも 多量の水回収が必要な場合は多量の排ガスを熱 換器6へ導き、逆に少量の水しが必要の には少量の排気ガスを熱交換器6へ導けばよい。

本実施例では、空気が排ガス中の熱量を奪い、空気温度が上昇することになる。したがつて予熱された空気を電池スタック1内へ送ることになり、電池の保温及び温度コントロールを可能とする。また電池運転開始時には、電池スタックへ供給される空気が加熱されているために、所定運転温度を約60℃まで保温することが迅速に行える。したがつてクイックスタートが可能である。

上記実施例では空気と排ガスとの間で熱交換を 行つている。したがつて冷却用ブロワはブロワ4 一つですみ、装置のコンパクト化を図ることがで

(モル比) もの多量の水が必要であるが、約6倍 量(モル比)の水が水蒸気として空気極から排出 される排ガス中に含まれているため、所要水量の 全量を排ガス中から回収することができる。この 結果運転中のアノライトタンク2への補給剤とし てはメタノールのみでよく、水の補給は全く不要 となる。回収水の水質も、水以外に含まれるもの としては微量の未反応メタノール及びその部分酸 化で生成する物質ぐらいでその他の不純物が存在 せず電池反応において何らの支障も存在しない。 凝縮水の回収を行わないとするとアノライトタン ク2中へ系外から蒸留水を供給することが必要で あるが、蒸留水中へにも微量な不純物が存在する ことは普通である。その結果、アノライトタンク 中へ長時間の間に不純物が蓄積していく恐れがあ るが、本実施例のように純水な凝縮水を得ること ができるようにすると、電池の安定運転に好適で あるということができる。

前記アノライトタンク2中のアノライトはポンプ3の作用により電池スタツク1を流通しアノラ

本実施例では第1図に示すように、熱交換器6をアノライトタンク2上部に設け、凝縮水30をポンプ等の被送手段を設けることなく水頭差でアノライトタンク2に供給することができる。したがつて、装置のコンパクト化及び装置の保安の容易化を遠成することができる。

次に具体的な実施例について説明する。燃料電池には、電極面積108cm の単位電池を48枚積層した出力100ワット級のものを使用した。電池の下部にアノライトタンクを設け40gのアノライト(組成・メタノール1モル/ 2、硫酸1.5モル/ 2、残り水)をポンプで電池内の空気極に循環した。電池空気極にはブロワで空気を26g/min の流速で供給した。熱交換手段にはプレート

100ワツトの出力を得ているとき、アノライトへの補給に必要な水量(174g/h)を回収するのに必要な排ガスの冷却温度は約40℃であつた。すなわち、排ガスは60℃から40℃へ20℃冷却すれば必要水量が回収できた。この温度差は通常技術で比較的容易に実現できるものであることができるものである。

(実施例2)

上記実施例1の選転条件下で水回収量すなわち 熱交換器への排ガスの供給をアノライト被レベル で制御しつつ発電を実施した。被レベルが低いと きには排ガスを熱交換器に導入し、被レベルが高 いときには系外へ排出するようにした。

100ワツトの出力を得つつ、アノライトタンクにはメタノールのみを一定量(77g/h)補給し続けたところ、アノライトの組成は初期に調整した所定値から大きくはずれることなく、電池出力も安定して得られた。また、75ワツトの出力を得つつ、メタノールの供給量を60g/hと

型熱交換を使用し、燃料電池と同一などにしての
縮水をアノライトタンクに導くラインを途中で
電水の溶留を防止すべく下り一方向で
ないが
ない

空気極への供給空気の取り込みも、パルブ操作により直接外部空気の取り込みと熱交換を経た空気の取り込みが選択できるようにした。以上のように構成されたメタノール燃料電池で次の具体的な操作を行つた。

(実施例1)

電池選転温度を60℃±2℃に保ちつつ発電を 行わせた。このようにすると、排ガスからは容易 に挺縮水が得られ、しかも挺縮水はヘツド差によ リスムーズにアノライトタンク2に流入した。

したときにも、アノライト組成を一定に保つことができ、安定した電池出力を得ることができた。 (実施例3)

空気極へ供給する空気が、熱交換器を経て空気 極に導入されるようにバルブを操作して電池の発 電をスタートした。すなわち、排ガスとの熱交換 で予熱された空気が電気極へ導入されるようにし て発電を立ちあげた。このとき室温(28℃)か ら60℃の選転定格温度まで上昇するのに要した 時間は18分であつた。

一方、外気を直接空気極へ送つて同様に選転を 立ちあげたところ、室温から60℃に立するまで に45分を要した。このように電池運転のクイツ クスタートが可能であることがわかる。

次に上記第1回に示した実施例と異なる他の実施例について説明する。第2回はその実施例の構成を示した系統回である。本実施例では、第1回の実施例と異なりガス分離膜装置5が電池スタック1から排出される排ガス流路に設けられ、しかも排ガスの熱交換器6上流側に設けられているも

のである.

次に動作について説明する。燃料電池スタツク 1 からの排ガスは、ガス分離膜装置 5 に導かれる。 このガス分離膜装置 5 では排ガス中の窒素及び酸素と水蒸気が選択的に分離され、前二者は装置外 へ排出され水蒸気リツチとなつた気体が回収のため熱交換器 6 へ導かれる。熱交換器 6 では水蒸気 分圧が高く非疑縮性ガス成分の少ない気体を冷却することになるため、わずかの温度差及び伝熱面 積で所要の凝縮水を得ることができる。

なお上記第1 図及び第2 図の実施例において、 水回収をしない排ガスでは水分は蒸気として系外 へ排出されるため、その処理が不要である。

〔発明の効果〕

以上説明したように本発明にかかるメタノール 燃料電池によれば、カソードからの排ガス中に含まれる水蒸気を冷却して凝縮水とし、この凝縮水 をアノライトタンク中へ供給することができるために電池外からの水の補給を必要としない。その 結果電池運転が効率よく行え、しかも電池のコン パクト化を図ることができるものである。

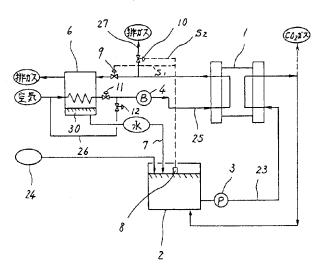
4. 図面の簡単な説明

第1図は本発明にかかるメタノール燃料電池の一実施例の構成を示す系統図、第2図は第1図の メタノール燃料電池にガス分離膜装置が付加され た他の実施例の系統図である。

1 … メタノール燃料電池スタツク、2 … アノライトタンク、6 … 熱交換器、7 … 凝縮水移送配管、2 1 … カソード、2 2 … アノード。

代理人 弁理士 鹅沼辰之

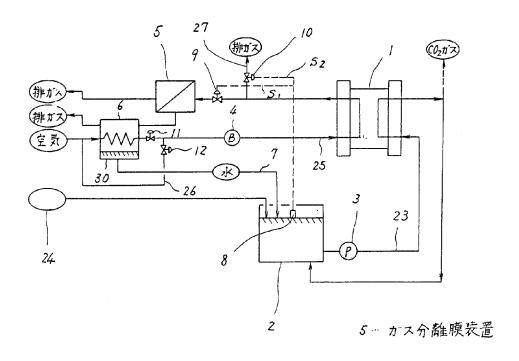
第1回



1…メタルル燃料電池スタッフ

- 2・・アノラクトタンク
- 6… 熬交换塔
- 7. 凝縮水粉送配管

第 2 回



第1頁の続き ⑫発 明 者 小 池 清 二 茨城県日立市久慈町4026番地 株式会社日立製作所日立研 究所内